1/1

PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number:

04-326932

(43)Date of publication of application: 16.11.1992

(51)Int.Cl.

B01D 71/48

(21)Application number: 03-122739

(71)Applicant: NIPPON ZEON CO LTD

(22)Date of filing:

24.04.1991

(72)Inventor: DOI YOSHIHARU

KIUCHI KOJI

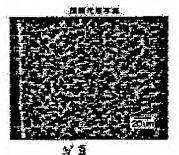
OHORI MITSUYA

(54) POLYESTER POROUS FILM

(57) Abstract:

PURPOSE: To provide a novel porous film not generating the degeneration of a polymer due to the mixing of additives or heating and suitable for a medical material by using a polymer material having biocompatibility.

CONSTITUTION: A polyester porous film with steam permeability of 0.5-kg/m2/24 hr or more is by a method wherein a solution of a polyester copolymer having a 3-hydroxybutylate unit 4 and a 4-hydroxybutylate is cast while the scattering speed of a solvent is adjusted.



							.1.*
			Į.				
	_.						i.e.
	: '*						
					:		

cited Reference #5

(19) 日本国特許庁 (JP) (12) 公開特許公報(A)

(11)特許出顧公開番号

特開平4-326932

*****(43)公開日 · 平成4年(1992)11月16日 · · · · ·

(51) Int.Cl.⁵

識別記号

萨克斯 医乳毒性蛋白蛋白蛋白蛋白蛋白蛋白蛋白蛋白

"严格"的复数人名英克斯斯特尔 电控制电池电影电影中心。

<u> Tega — Persekhaga kalantah an laga an tega ang pagagang Statiga</u> 이 그리는 살림없는 그 아마를 하는 수 있는 수 있는 것 같아.

大學學學學 化工程多数多工多数 计可用电话 医多种多种

庁内整理番号 F I

技術表示箇所

B 0 1 D (71/48) https://doi.org/10.1016/19

一种的基础 化二甲基甲酰甲酚酰胺 拉拉克克德 化放射

AND A WORL OF THE A SERVICE AS A STOLE OF MANY ASSESSMENT. 審査請求 未請求 請求項の数1(全 6 頁)

主义的 化中耳子 医二次二二二乙酰胺 医二甲甲基甲基酚 医电影

(21)出願番号 特願平3-122739

PERMIT

(22)出願日 平成3年(1991)4月24日

中国基础的工作特别的基础的工作品的工程程则是 医骶部溃疡 医食物淋巴病物物 计电影电话 电自然

1. T. 新文联 N. A. 一种 有某场内 图文表 新田田田田村

(71)出額人 000229117

ではた**日本ゼオン株式会社** (1944年 1954年 1954年)

東京都千代田区丸の内2丁目6番1号

神奈川県横浜市旭区今宿町2617-39

上。神奈川県川崎市川崎区夜光1-2-1-日。 1.1.1

神奈川県川崎市川崎区夜光1-2-1 日

THE PROPERTY OF THE PROPERTY O 经营销数据费用基础的 医原外性神经 医皮肤 化二十二烷

本ゼオン研究開発センター内

(74)代理人。弁理士、▲高▼野、俊彦

(54) 【発明の名称】 ポリエステル多孔質フイルム (1987年)

(57)【要約】paid that the state of the control of the

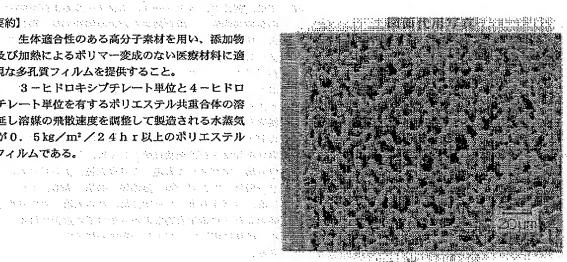
【目的】 生体適合性のある高分子素材を用い、添加物 の混入及び加熱によるポリマー変成のない医療材料に適 した新規な多孔質フィルムを提供すること。

【構成】 3-ヒドロキシプチレート単位と4-ヒドロ キシブチレート単位を有するポリエステル共重合体の溶。 液を流延し溶媒の飛散速度を調整して製造される水蒸気 透過性が 0. 5 kg/m²/24hr以上のポリエステル 多孔質フィルムである。

いんさいしん 語名をおく あるとさいかい

DND februaries dia estimate per appropri

海拔分别 医乳腺性 医抗乳性病 化二角凝重的 化二氯 多数分类的效性。特别人类类的含量的物质的主题。 era estiglication in a new



【特許請求の範囲】

【請求項1】 3-ヒドロキシブチレート単位と4-ヒ ドロキシブチレート単位を有するポリエステル共重合体 の溶液を流延し溶媒の飛散速度を調整して製造される水 蒸気透過性が 0. 5 kg/m²/24 h r 以上のポリエス テル多孔質フィルム

【発明の詳細な説明】

[0001]

【産業上の利用分野】本発明は、3-ヒドロキシプチレ ート単位(以下3HB成分と記す)と4-ヒドロキシブ 10 チレート単位を(以下4HB成分と記す)を有するポリ エステル共重合体の多孔質フィルムに関するものであ る。

[0002]

【従来の技術】近年、高分子材料による多孔質膜の研究 開発が活発に行なわれ、平膜及び中空繊維膜などの形態 に成形された多孔質膜は、透析、ろ過、ガス交換等に広 く応用されている。特に、医療分野では、人工臓器、人 工肝臓、血漿交換法、人工肺および創傷被覆材等として その利用は急速に拡大しつつあり、これらの医療用途に 関して要求される膜の代表的性能として、生体適合性が ある。従って、現在、生体適合性がある素材を使っての 多孔質膜の探索が急務とされている。

【0003】一方、微生物が作るパイオポリエステルが 優れた生体適合性材料として着目されており、近時、代 表的なパイオポリエステルであるポリー3-ヒドロキシ プチレート(以下、PHBと記す)の多孔質膜の研究開 発がなされ、例えば、特開昭60-137402号公報 及び特開昭61-8107号公報にそれぞれ記載されて いる。

【0004】これらの公報の多孔質膜の製造方法は、各 種有機ポリマー、オリゴマー及び粒径均一の無機塩等の 添加物を成形後溶出させたり、加熱溶融後延伸開孔し、 PHBの多孔質膜を製造するものである。

【0005】しかしながら、これらの添加物溶出法およ び加熱溶解延伸開孔法では、膜に孔を均一に配置させ、 また孔の大きさおよび形状を均一にする事は不可能であ る。また、添加物の混在および加熱時でのポリマー変成 等の医療材料として好ましくない問題点が生じる。

[0006]

【発明が解決しようとする課題】以上のような観点か ら、本発明者らは、生体適合性に優れた微生物のつくる バイオポリエステルの多孔質膜を製造すべく鋭意研究を 重ねた結果、3HB成分および4HB成分を有するポリ エステル共重合体が、流延フィルム作製時の溶媒飛散速 度を調節することにより容易に多孔質膜が製造出来ると いう全く新しい事実を見出し、この知見に基ずいて本発 明を完成するに至った。

[0007]

-ヒドロキシブチレート単位と4-ヒドロキシブチレー ト単位を有するポリエステル共重合体(以下、3HB-4 HB共重合体と記す)の溶液を流延し溶媒の飛散速度 を調整して製造される水蒸気透過性が 0. 5kg/m²/ 24hr以上のポリエステル多孔質フィルムに関するも のである。

【0008】以下、本発明を詳細に説明する。本発明の 多孔質膜の素材である3HB-4HB共重合体は、特に **制限されないが主には微生物を利用して製造される。使** 用される微生物は、PHB生産能を有する微生物であれ ば特に制限はないが、実用上は、例えば、アルカリゲネ ス フェカリス (Alcaligenes faeca 1 i s)、アルカリゲネス ルーランデイ(Alcal igenes ruhlandii)、アルカリゲネス レイタス (Alcaligenes latus)、 アルカリゲネス ユートロファス (Alcaligen eseutrophus) 等のアルカリゲネス属微生物 などがある。

【0009】これらの微生物は、従来の方法と同様に、 主として菌体を増殖させる前段の培養と、窒素および/ もしくはリンを制御して菌体内に共重合体を生成蓄積さ せる後段の培養の2段で培養され、本発明に使用される 共重合体が製造される。

【0010】前段の培養は、微生物を培養させる為の通 常の培養法を適用する事ができる。すなわち、使用する 微生物が増殖し得る培地および培養条件を採用すればよ

【0011】 培地成分は、使用する微生物が資化し得る 物質であれば特に制限はないが、実用上は、炭素源とし ては、例えば、メタノール、エタノールおよび酢酸など の合成炭素源、二酸化炭素などの無機炭素源、酵母エキ ス、糖蜜、ペプトン及び肉エキスなどの天然物、アラビ **ノース、グルコース、マンノース、フラクトース、およ** びガラクトースなどの糖類ならびにソルビトール、マン ニトールおよびイノシトールなど、窒素源としては、た とえば、アンモニア、アンモニウム塩、硝酸塩などの無 機窒素化合物、または、尿素、コーンスチープリカー、 カゼイン、ペプトン、酵母エキス、肉エキス等の有機窒 素含有物ならびに無機成分としては、たとえば、カルシ ウム塩、マグネシウム塩、カリウム塩、ナトリウム塩、 リン酸塩、マンガン塩、亜鉛塩、鉄塩、銅塩、モリブデ ン塩、コパルト塩、ニッケル塩、クロム塩、ホウ素化合 物およびヨウ素化合物などからそれぞれ選択される。ま た、必要に応じて、ビタミン類等も使用されることがで

【0012】培養条件としては、温度は、例えば、20 ~40℃程度、好ましくは25~35℃程度とされ、ま た、pHは、たとえば、6~10程度、好ましくは6. 5~9、5程度とされる。このような条件で好気的に培 【課題を解決するための手段】すなわち、本発明は、3 50 後する。これらの条件をはずして培養した場合には、微 3

生物の増殖は比較的悪くなるが、特に限定されるもので 中に注ぐことによって、本発明に使用する共重合体が白 でもよい。

生物の菌体を、ろ過および遠心分離のような通常の固液 分離手段により分離回収し、この菌体を後段の培養に付 するか、または、前段の培養において、窒素及び/またこととしなどに流し、溶剤の飛散速度を任意の方法で調節しな はリンを実質的に枯渇させて、菌体を分離回収する事な・・・・がら自然乾燥する方法がある。

多孔質フィルムの材料となる-OCH (CH₈) CH₂ C O-単位(3 HB)と-OCH2 CH2 CH2 CO- 単位 (4HB) を有するポリエステル共重合体が得られる。

【0015】後段の培養条件としては、pHは6~1 0、好ましくは7~8であり、また溶存酸素濃度は0. 5~40ppm、好ましくは5~20ppmである。これらの 条件をはずして培養した場合には、乾燥菌体内に生成蓄 積するポリエステル含有量が極めて低くなり、工業的に

ルムを得ることは出来ない。

【0018】すなわち、本発明は、多孔質フィルムの材 料である3HB-4HBポリエステル共重合体と、流延 フィルムを製造する過程における溶剤の飛散速度の調整 という組合せの相乗的効果によって初めて得られる画期 的な多孔質フィルムである。用いる共重合体は、4HB 成分含量が3~90%、好ましくは、5~60%、さら に好ましくは、7~40%のものである。

【0019】上記のようにして培養した微生物を遠心分 離等で培養液から分離し、洗浄乾燥し、クロロホルムや アセトン等で抽出し、抽出液をn-ヘキサン等の貧溶媒 50 重合体を、菌体にアルカリゲネスユウトロファス(AT

【0020】このようにして得られた共重合体を溶剤に 【0013】前段の培養によって得られた培養液から微 (***)溶かし均一な流延フィルムを製造する。流延フィルムの 製造においては任意の方法をとることが出来るが、簡単 な方法としては共重合体が溶解した溶液をガラスシャー

く、この培養液を後段の培養に移行させることによって 🌼 🔠 【0021】溶剤の飛散速度の調整は、本発明の水蒸気 も出来る。 歌歌 自命制度 [1] またからはの音で、 (1) かわりで 10 点透過性が 0. 15 kg/m² // 2.4 h r 以上、好ましくは、 > 1 【0014】この後段の培養においては培地または培養 $\sim 1.0 \text{ kg/m}^2/24 \text{ h} \text{ r}$ 、更に好ましくは、3.0 kg液に窒素および/またはリンを実質的に含有させず、ポートニー/m²/24hr以上のポリエステル多孔質フィルムが リエステルの基質となる炭素源を含有させる。基質とし、温度と出来る任意の方法をとることが出来るが、簡単な方のである。 て、4-ヒドロキシ酪酸、4-クロロ酪酸、4-ブロモ 法としては、上記の共重合体溶液を流したシャーレに蓋 酪酸等の酪酸誘導体及びそれぞれのナトリウム塩、カリニュニをのせて調整することが出来る。特に、ポリエステルが ニュニ ウム塩、マグネシウム塩、カルシウム塩、アルミニウム 🔠 析出し始める直前以降の溶媒飛散速度が早い場合には、🐃 🔠 塩などと、および、ィーブチロラクトンおよび、一般式 (***) 孔のないフィルムが出来てしまうが、遅い場合には、多 (****) HO (CH₂) nOH (n=2、4、6、8、10、1 和質フィルムが得られ、該速度が遅いほど水蒸気透過性 の高い多孔質フィルムを得ることができる。ポリエステ のジオール等を用い培養すると、本発明のポリエステル 20 ルが析出し始める直前とは、条件により異なるが、例え ば、ポリエステル濃度が約60%、好ましくは、70% 以上の状態をいう。

> 【0022】例えば、クロロホルム等の有機溶媒に溶解 させた3~5%/V%の3HB-4HB共重合体溶液を入 れた直径9cm程度のシャーレに蓋をして、室温で二日以 上かけて、溶媒を飛散させる。飛散時間は外温によって 調整され、また、大スケールで行なうときは、所望の多 孔質フィルムを得るためには、予備実験が必要となる。

製造する場合には効果的でない。培養温度は、20~4 👙 📑 【0023】本発明のポリエステル多孔質フィルムの製 0℃程度、好ましくは25~35℃程度である。 【0016】一方、培養基質をグルコース、フルクトールにはン、アセトンなどの有機溶媒が使用されるが、該ポリエ デーニ ス等の糖類及び酢酸、酪酸などの偶数カルボン酸を用い ニュニステルを溶解するものなら、特に制限されない。溶剤の るとPHBが得られ、培養基質をプロピオン酸、吉草酸 回収などの観点から、単独溶媒が望ましいが、混合溶媒 等の奇数カルボン酸を使用すると3HB単位と3-ヒドニュニであっても良い。『キャラ・ニューキャラニューキャラニューギャラー

ロキシパリレート(3 HV)とから成る共重合体(以 【0 0 2 4】このようにして3 HB-4 HB共重合体溶 下、3HB-3HV共重合体と記す)が生成する。 彼の我散速度を調節することで多孔質構造を有した膜に (1984) 【0017】しかしながら、ポリマー構造が類似なこの なること、これらの孔径が溶剤の飛散速度によって調整 ような重合体の流延フィルムを製造する過程において溶・・・・出来ること及びこれらの特性を有する多孔質膜が極めて・・・・・・ 剤の飛散速度を調整しても、本発明のような多孔質フィー・再現性よく製造できることは、本発明によってはじめて

> 【0025】従来全く知られていない製法によって得ら れる本発明の多孔質フィルムは、添加物の混入及び加熱 によるポリマー材料の変成のない医療材料に適した有用 から な材料である。 日本の大学部の は見ればれば 1844年

[0026]

【実施例】本発明を、実施例によりさらに具体的に説明 するが、本発明はこれに限定されるものではない。

【0027】多孔質フィルム材料の3HB-4HB共重 合体の製造まず、本発明に使用する 3 H B - 4 H B 共 5

CC17699) を使用して製造した。最初に菌体を増 殖させるための培養(前段培養)を行なうため、菌体を 次の組成を有する培地200mlを2リットルの坂口フ ラスコに入れ、28℃で24時間培養し、遠心分離(8 000r. p. m. 15分) により菌体を分離した。

[0028] 前段培養用培地組成 (1リットル中) 酵母エキス 10g ポリペプトン 10g 肉エ キス 5g

(NH₄) 2SO₄ 5g

これらを脱イオン水1リットルに溶解し、pH7.0に調 10 蒸留水で洗浄し、これを減圧乾燥して乾燥菌体を得た。 むする。

【0029】上記の前段培養で得られた菌体を、以下の 組成を有する共重合体製造培地に、1リットルあたり4 gの割合で懸濁させた。この懸濁液の所定量を2リット ルまたは500m1坂口フラスコに入れ、28℃で48 時間培養し、得られた培養液から遠心分離により、菌体 を得た。

*【0030】共重合体製造培地の組成(1リットル中)

Na₂HPO₄ 4.4g

1. 2g KH₂ PO₄

MgSO4 0. 2g

4-ヒドロキシ酪酸ナトリウム 15.0g クエン酸ナトリウムは、表1で示した量(単位g/1) を使用し、以上の成分を脱イオン水1リットルに溶解 し、pH7. 0 に調整する。

【0031】次いで菌体処理として、得られた菌体を、 このようにして得られた乾燥菌体から熱クロロホルムで 共重合体を抽出し、この抽出液を濃縮後大量のヘキサン に滴下沈殿させ、この沈殿をろ取、乾燥して共重合体を 分離した。上記で得られた本発明で使用する3HB-4 HB共重合体を表1に示す。

[0032]

【表1】

共重合体 番号	クエン酸Na (g/l)	培地量 (m l)	ポリマー収 <u>量</u> (g/1)	組成比 (モル%) 3HB:4HB
1	0	500	1. 53	90:10
2	0	400	1, 41	77:23
3	0	5 0	1. 21	54:46
4	5	5 0	1. 10	19:81

共重合体1および2は、2000mlの坂口フラス コ、共重合体番号3及び4は、500mlの坂口フラス 30 80procedure Aの方法により測定した。具 コを使用した。

【0033】また、比較例で使用するPHBは、基質に n-酪酸を使用し、クエン酸Naを添加しない培地で、 上記と同様にして得た。3HB-3HV共重合体は、ア ルドリッチ社製の3HV含量20モル%の共重合体を比 較例に使用した。

【0034】多孔質フィルムの作製および水蒸気透過率 の測定上述のポリマーをクロロホルムに溶解させ、直径 9 cmのガラスシャーレに流し、溶媒の飛散速度(風乾速 度)を温度およびガラスシャーレの蓋の密閉度で調整し て風乾した。作製したフィルムをシャーレより剝離さ せ、室温で24時間真空乾燥した後、適当な大きさに切 断して水蒸気透過性の測定に使用する試験片とした。

【0035】水蒸気透過性は、測定サンプルビンの水蒸 気透過部の直径が12cmのサンプルビンを用い、40

℃、湿度75%の恒温恒湿槽内で、ASTM E96-体的な測定手順は、以下の通りでる。

①試験フィルムを径20二に打抜く。

②水蒸気透過性測定用サンプルビン(径12二)に塩化 カルシウムを約10g入れ、試験サンプルを創面側にな る方を上にしてセットする。

③小数点2桁まで秤量する(W。 g)。

④40℃、75%のインキュベーター中に入れる。

⑤24時間後、再秤量し(W24 g)、下式に従って水 蒸気透過性を求める。水蒸気透過性(Kg/m²/24 $h r = (W_{24} - W_0) \times 1000 / (6^2 \times \pi)$

【0036】以上の結果を表2、表3、表4、表5に示 す.

[0037]

【表2】

実施例 ポリマー濃度 注入量 風乾日数 フィルム厚 水蒸気透過性 W/V% ml day μ m Kg/m²/24hr 3 45 280

	7						8	
2		3 	45	4	352	3.	49	·
1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 -		3 MM	45	5	390			ing general and Camera ing
4		3 A	45	6	438		8 1	
5 15 15 15 15 15 15 15 15 15 15 15 15 15		3	45	12	440	************ 3.	9 2	nam kadibelih dantan eta.
比較						No section is the set		TERRES A REPORT OF
					- 170	R Seatho.	18	4 수 : 현실 현실 현실 현실 현실 (12 년 - 18 일 한 경우 기원 명 (
2 · · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	<u></u>	3	45	3		•		- a, et a e e e e e e e e e e e e e e e e e
Tabbatana			<u> </u>		220			- L ight for the last of the second of the last of th
rana ya ili ili ili ili ili ili ili ili ili il						· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	·	
4		3						eriner og var far for for en er
	receivante vac in					MANA MA 0.	:03	
	V 共重合 例 ポリ	体で作製し	・たフィリ 注入量	レム*		水蒸気i K g / m² / :	透過性	
	<i>ta</i> l							
6		3	4.5	4	330	3.	0 5	
比較	例			:				
. 6		3	4 5	1	183	0.	22	
表1の共重合体1を使用し	ノてフィリ	レムを作製	した。	*	【表4】			
[0039]				*				
						水蒸気		
比較		′V% . — — — — –	m 1 	аау 	μm 	Kg/m²/ 	24n 	
実施								
7		3	13	7	5 6	1.	0 1	
比較 7		3	1 3	1	4 5	0.	0 7	
	ンてフィリ	レムを作製	した。	POR SHEET SHEET PROOF HAVE AN	【表 5 】		***************************************	· ·
	i例 ポリ	マー濃度	注入量	風乾日数	フィルム厚	水蒸気	透過性	
比較		/V%				Kg/m²/		
ー・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・	 例							
8 比較		2	2 0	8	63	. 0	. 70	

 9
 10

 8
 2
 2 0
 1
 5 1
 0.03

表1の共重合体4を使用してフィルムを作製した。

【0041】以上の実施例と比較例により以下のことが分かる。表2に示される実施例と比較例の結果により、溶剤の飛散速度が同等であっても、3HB-4HB共重合体を使用して作製したフィルムのみが本発明の多孔質フィルムとなり、その他のポリマーを用いたフィルムは、本発明と同等の水蒸気透過性を有する多孔質フィルムとならないことが理解できる。

【0042】表3、4、5に示される実施例と比較例の結果により、3HB-4HB共重合体を使用して作製したフィルムであっても風乾日数が1日の場合は本発明の多孔質フィルムとなり得ず、風乾日数が2日以上の場合に本発明の多孔質フィルムが得られることが理解できる。

【0043】また、3HB-4HB共重合体の共重合組 写真図である。 成や、溶液濃度、風乾日数で表わされる溶剤の飛散条件 を変えることにより、多孔質フィルムの水蒸気透過性を 真 (2000倍) 制御することができ、所定の水蒸気透過性を有する多孔 20 造写真図である。 性フィルムを得ることが出来る。

【0044】なお、本発明の多孔質フィルムの新面を電子顕微鏡写真により観察すると、多孔質の様子を極めてよく表わしているのが分かる。

[0045]

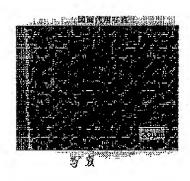
【発明の効果】このように3HB-4HB共重合体溶液の飛散速度を関節することで得られる多孔質構造を有するフィルムは、本発明者らの鋭意研究の結果によってもたらされた従来全く知られていない知見によって得られる新規な多孔質フィルムであり、添加物の混入及び加熱によるボリマー材料の変成のない医療材料に適した有用な材料である。

【図面の簡単な説明】

【図1】実施例3の多孔質フィルム断面の電子顕微鏡写真(500倍)による多孔質の状態を表わした組織構造写真図である。

【図2】実施例3の多孔質フィルム断面の電子顕微鏡写真(2000倍)による多孔質の状態を表わした組織構造写真図である。

【図1】



【図2】

